**高二年级化学第12课时《电解的应用》提升作业答案**

1. D

【解析】　a电极与试纸接触处出现一个双色同心圆，内圈为白色，外圈呈浅红色，说明a极附近产生了Cl2，所以a极与电源的正极相连，即a为阳极，电极反应式为：2Cl－－2e－＝Cl2↑，b为阴极，电极反应式为：2H2O－4e－＝H2↑＋2OH－，所以b极附近的pH增大。

1. C
2. A
3. C
4. C
5. C

7.

（1）① DFG（错选、漏选不得分） ② 6.5 0.2

（2）① Fe　　② B C （错选、漏选不得分）

③ 隔开空气，防止生成的Fe(OH)2被氧化成为Fe(OH)3

④ 白色沉淀迅速变为灰绿色，最后变成红褐色

（3）① 正极 ② b→a ③ CO―2e－+O2－＝CO2 ④ 22.4 ⑤ 大